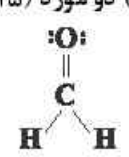
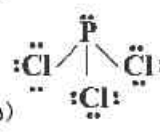


نام و نام خانوادگی:		بر نام خداوند جان و خرد	نام آزمون: همگام ۳
درس / پایه: شیمی / دهم (ریاضی / تجربی)		علوی	زمان: ۷۵ دقیقه
نام دبیر: آقای رضایی		مؤسسه علمی آموزشی علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۲/۱۱/۱۶
پاسخنامه: شیمی پایه دهم			ردیف
۱	الف) He^+ (ب) فشار (پ) چهارم (ت) تروپوسفر (هر مورد ۰/۲۵) (نمره) (فصل دوم - صفحه ۴۹ و ۵۰ کتاب درسی) (آسان)		
۲	الف) نادرست (۰/۲۵) نمره، کربن دی اکسید هوا به حالت جلمد در می آید. (۰/۲۵) نمره (فصل دوم - صفحه ۵۲ کتاب درسی) (آسان) ب) درست (۰/۲۵) نمره (فصل دوم - صفحه ۵۱ کتاب درسی) (آسان) پ) درست (۰/۲۵) نمره (فصل دوم - صفحه ۵۲ کتاب درسی) (آسان) ت) نادرست (۰/۲۵) نمره، سدیم فقط یک نوع اکسید تشکیل می دهد. (۰/۲۵) نمره (فصل دوم - صفحه ۵۵ کتاب درسی) (آسان) ث) نادرست (۰/۲۵) نمره، زیست تخریب پذیر. (۰/۲۵) نمره (فصل دوم - صفحه ۷۵ کتاب درسی) (آسان)		
۳	الف) آهن (III) اکسید (ب) CrF_3 (پ) بناسیم سولفید ت) N_2O_4 (ث) گوگرد دی اکسید (ج) CS_2 (هر مورد ۰/۲۵) (نمره) (فصل دوم - صفحه ۵۶ و ۵۷ کتاب درسی) (دشوار)		
۴	الف) ۱۳ (ب) گاز (g) (پ) $\frac{6}{3} = 2$ $1 \text{ CaCl}_2 + 2 \text{ NaF} \rightarrow 2 \text{ NaCl} + 1 \text{ CaF}_2$ ت) برای انجام شدن واکنش از فلز Ni به عنوان کاتالیزگر استفاده می شود. (ث) ۴ (هر مورد ۰/۵) (نمره) (فصل دوم - صفحه ۶۳ و ۶۴ کتاب درسی) (دشوار)		
۵	مورد الف و ت مربوط به گاز O_3 (اوزون) (هر مورد ۰/۲۵) (نمره) مورد ب و پ مربوط به گاز O_2 (اکسیژن) (هر مورد ۰/۲۵) (نمره) (فصل دوم - صفحه ۷۵ کتاب درسی) (متوسط)		
۶	الف) هر اکسید نفلزی قابل قبول است. (مانند CO_2 , SO_2) (۰/۲۵) نمره $\text{PH} < 7$ (۰/۲۵) نمره (فصل ۲ - ترکیبی - صفحه ۶۱ کتاب درسی) (متوسط) ب) گاز CO (کربن مونو اکسید) (۰/۲۵) نمره بی رنگ، بی بو، بسیار سمی، چگالی کمتر از هوا، قابلیت بالای انتشار در محیط. (۲) مورد کافی است. (هر مورد ۰/۲۵) (نمره) (فصل ۲ - ترکیبی - صفحه ۵۹ کتاب درسی) (متوسط) پ) بسته بندی برخی مواد خوراکی، پر کردن تیر خودرو ها، سرماسازی برای انجماد مواد غذایی، نگهداری نمونه های بیولوژیک در یزشکی، (۲) مورد کافی است. (هر مورد ۰/۲۵) (نمره) (فصل ۲ - ترکیبی - صفحه ۵۰ کتاب درسی) (متوسط) ت) سوختی است که در ساختار خود افزون بر کربن و هیدروژن، اکسیژن نیز دارد. (۰/۲۵) نمره و از پسماند های گیاهی مانند شاخ و برگ گیاه سوبا، نیشکر و دانه های روغنی به دست می آید. (۰/۲۵) نمره (فصل ۲ - ترکیبی - صفحه ۶۱ کتاب درسی) (متوسط)		
۷	الف) دو مورد (۰/۲۵) نمره: $\text{C} \equiv \text{O}$ و: $\text{H}-\text{C} \equiv \text{N}$ ب)  (ب) (۰/۵) نمره پ)  (پ) (۰/۵) نمره تعداد جفت الکترون پیوندی = ۳ (۰/۲۵) نمره تعداد جفت الکترون ناپیوندی = ۱۰ (۰/۲۵) نمره ت) یک مولکول ($\text{H}-\text{C} \equiv \text{N}$) (۰/۲۵) نمره (فصل دوم - صفحه ۵۸ کتاب درسی) (دشوار)		

نام و نام خانوادگی:	به نام خداوند جان و خرد	نام آزمون: همگام ۳
درس / پایه: شیمی / دهم (ریاضی / تجربی)	علوی	زمان: ۷۵ دقیقه
نام دبیر: آقای رضایی	مؤسسه علمی آموزشی علوی	تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۲/۱۱/۱۶
ردیف	پاسخنامه شیمی پایه دهم	
۸	(ب) (۵/۰ نمره) (فصل دوم - صفحه ۷۰ کتاب درسی) (آسان)	
۹	بخش عمده‌ای از این پرتوها به وسیله زمین جذب می‌شوند (۵/۰ نمره) بخش کمی از این پرتوها به وسیله هواگره جذب می‌شوند (۵/۰ نمره) بخشی نیز توسط هواگره باز تولید می‌شوند (۵/۰ نمره) (فصل دوم - صفحه ۶۹ کتاب درسی) (دشوار)	
۱۰	الف) مضر است. (۲۵/۰ نمره) ب) در هنگام رعد و برق با درون موتور خودروها در نمای بالا (۲۵/۰ نمره) (یکی از موارد ذکر شده صحیح است). پ) گاز NO_2 (۲۵/۰ نمره) ت) $\text{NO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \xrightarrow{\text{نور خورشید}} \text{NO}(\text{g}) + \text{O}_3(\text{g})$ (۵/۰ نمره) (فصل دوم - صفحه ۷۵ کتاب درسی) (متوسط)	
۱۱	الف) (۲۵/۰ نمره) ب) آب $\rightarrow$ اکسیژن + هیدروژن (۲۵/۰ نمره) (فصل دوم - صفحه ۶۲ کتاب درسی) (آسان)	

